

問1 ある一定の温度において、水100gに溶かすことができる溶質の最大量のことを何という？

1. 溶質                                      2. 飽和                                      3. 質量パーセント濃度                                      4. 溶解度

問2 陰極に集まった粒子が、そこで電子を受け取ることで起きる化学変化を何という？

1. 還元                                      2. 酸化                                      3. 中和                                      4. 燃焼

問3 化学電池において、電子が流れ出す側の電極を何という？

1. 陽極                                      2. 陰極                                      3. 負極                                      4. 正極

問4 水に溶かしたときに電流を通す性質を持つ物質を、一般的に何という？

1. 溶媒                                      2. 電解質                                      3. 非電解質                                      4. 溶質

問5 水溶液中で電離し、電気的な引力によって負極側の電極へ集まってくる粒子のことを何という？

1. 陽イオン                                      2. 電子                                      3. 原子                                      4. 陰イオン

問6 枝分かれした回路で、各枝を流れる量の和が全体の量と等しくなる、電気の流れを何という？

1. 電力                                      2. 電圧                                      3. 電気抵抗                                      4. 電流

問7 物質が水に溶けたときに、陽イオンと陰イオンに分かれる現象を何という？

1. 中和                                      2. 酸化                                      3. 電離                                      4. 還元

問8 塩化銅水溶液を電気分解した際、陽極から発生する、刺激臭を持つ気体物質を何という？

1. 銅                                      2. 塩素                                      3. ナトリウム                                      4. 水素

問9 原子が電子を1個受け取ることで、負の電気を帯びた粒子となった状態を何という？

1. 陽イオン                                      2. 単原子イオン                                      3. 陰イオン                                      4. 多原子イオン

問10 塩素原子が電子を1つ受け取った結果、マイナスの電気を帯びた粒子のことを何という？

1. 亜鉛イオン                                      2. 銅イオン                                      3. 水素イオン                                      4. 塩化物イオン

問11 電気分解において、電源の負極側とつながっている電極を何という？

1. 陰極                                      2. 正極                                      3. 負極                                      4. 陽極

問12 亜鉛板を硫酸亜鉛水溶液に浸した際、金属原子が電子を放出して水溶液中へ溶け出すことで形成される粒子を何という？

1. 鉄イオン                                      2. 亜鉛イオン                                      3. 銅イオン                                      4. マグネシウムイオン

問13 水に溶けると水溶液中でイオンに分かれ、電流を通すようになる物質を何という？

1. 強電解質                                      2. 非電解質                                      3. 弱電解質                                      4. 電解質

問14 水溶液中で物質が陽イオンと陰イオンに分かれる現象を何という？

1. 電離                                      2. 沈殿                                      3. 中和                                      4. 溶解

問15 塩化銅水溶液の電気分解などで見られる、銅原子が電子を2個失ってできる陽イオンを何という？

1. マグネシウムイオン                                      2. 鉄イオン                                      3. 銅イオン                                      4. 亜鉛イオン